

Таблица 1

**ВАЖНЕЙШИЕ КИСЛОТЫ И КИСЛОТНЫЕ ОСТАТКИ**

№	Название <sup>*)</sup>	Молекулярная формула	Кислотные остатки	Названия кислотных остатков
1	Фтороводородная (плавиковая)	HF	F <sup>-</sup>	фторид
2	Хлороводородная (соляная)	HCl	Cl <sup>-</sup>	хлорид
3	Бромоводородная	HBr	Br <sup>-</sup>	бромид
4	Иодоводородная	HI	I <sup>-</sup>	иодид
5	Сероводородная	H <sub>2</sub> S	HS <sup>-</sup>	гидросульфид
			S <sup>2-</sup>	сульфид
6	Циановодородная (синильная)	HCN	CN <sup>-</sup>	цианид
7	Тиоциановодородная (родановая)	HSCN	SCN <sup>-</sup>	тиоцианат (роданид)
8	Серная	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	гидросульфат
			SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	сульфат
9	Сернистая	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	гидросульфит
			SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	сульфит
10	Тиосерная	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	тиосульфат
11	Азотная	HNO <sub>3</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	нитрат
12	Азотистая	HNO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	нитрит
13	Ортофосфорная (фосфорная)	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	дигидроортофосфат (дигидрофосфат)
			HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	гидроортофосфат (гидрофосфат)
			PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	ортофосфат (фосфат)
14	Метафосфорная	HPO <sub>3</sub>	PO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	метафосфат

<sup>\*)</sup> В скобках даны тривиальные названия

Продолжение таблицы 1

№	Название	Молекулярная формула	Кислотные остатки	Названия кислотных остатков
15	Дифосфорная (пирофосфорная)	$H_4P_2O_7$	$P_2O_7^{4-}$	дифосфат (пирофосфат)
16	Угольная	$H_2CO_3$	$HCO_3^-$	гидрокарбонат
			$CO_3^{2-}$	карбонат
17	Метакремниевая (кремниевая)	$H_2SiO_3$	$SiO_3^{2-}$	метасиликат (силикат)
18	Ортокремниевая	$H_4SiO_4$	$SiO_4^{4-}$	ортосиликат
19	Ортоборная (борная)	$H_3BO_3$	$BO_3^{3-}$	ортоборат (борат)
20	Метаборная	$HBO_2$	$BO_2^-$	метаборат
21	Хлорная	$HClO_4$	$ClO_4^-$	перхлорат
22	Хлорноватая	$HClO_3$	$ClO_3^-$	хлорат
23	Хлористая	$HClO_2$	$ClO_2^-$	хлорит
24	Хлорноватистая	$HClO$	$ClO^-$	гипохлорит
25	Хромовая	$H_2CrO_4$	$CrO_4^{2-}$	хромат
26	Дихромовая	$H_2Cr_2O_7$	$Cr_2O_7^{2-}$	дихромат (бихромат)
27	Хромистая	$HCrO_2$	$CrO_2^-$	хромит
28	Марганцовая	$HMnO_4$	$MnO_4^-$	перманганат
29	Марганцовистая	$H_2MnO_4$	$MnO_4^{2-}$	манганат
30	Марганцоватистая	$H_2MnO_3$	$MnO_3^{2-}$	манганит
31	Уксусная	$CH_3COOH$	$CH_3COO^-$	ацетат